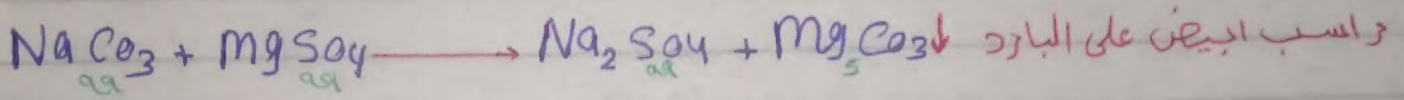
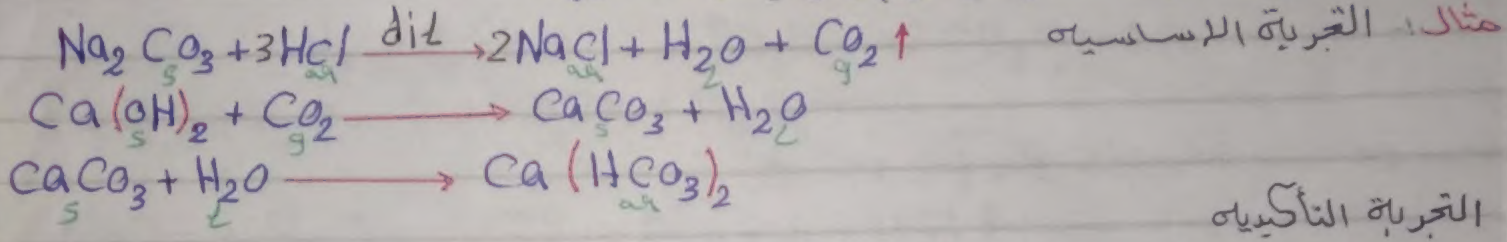
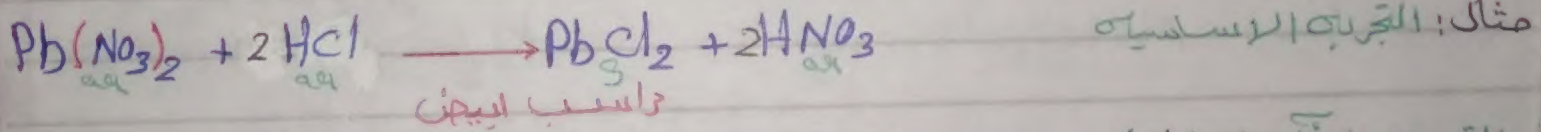


الشق الحامض "الديون" : هو ذرة او مجموعة من الذرات التي تحمل الشحنة السالبة .
 الشق القاعدي "الكاتيون" : هو الذرة او مجموعة من الذرات التي تحمل الشحنة الموجبة .
 الأساس العلمي في الكشف عن :-

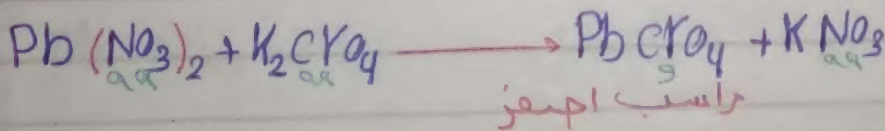
الشقوق الحامضية ؟ ان الحمض الأكثر ثباتاً يحدد الحمض الأقل ثباتاً على هيئة غاز حامض له لون مميز او خواص كيميائية مميزة .



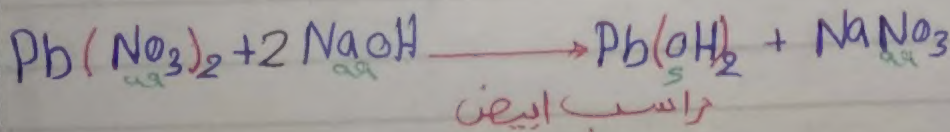
الشقوق القاعدية ؟ مبني على أساس اختلاف درجه الذوبان في الماء حيث انها تنفصل على هيئة رواسب ولكنها عكسها في درجه الذوبان الرواسب على هيئة كلوريدات



التجربة التأكديده (١)



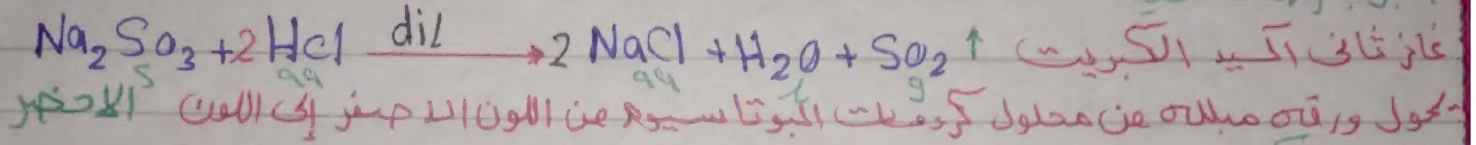
التجربة التأكديده (٢)



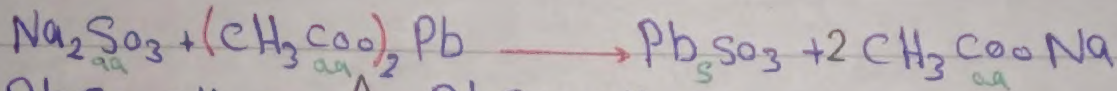
الذره ١- له اصفر وحدة بنائيه للمادة تحمل الخواص الكيميائية المميزه للعنصر
 الايون : هو ذرة او مجموعة من الذرات اكتسبت او فقدت الكترون او اكثر لتصبح اكثر استقراراً ولها يشبه اقرب غاز حامل

مجموعه حمض الهيدروكلوريك المضعف: HCl

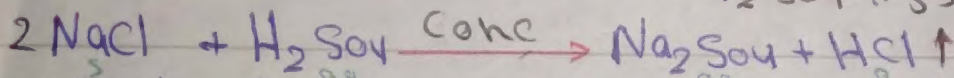
التجربه الاساسيه



التجربه التأكيديه



مجموعه حمض الكبريتيك المركز: H_2SO_4

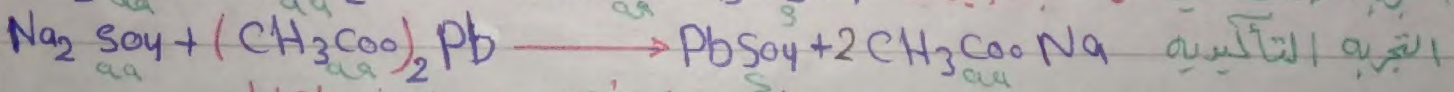
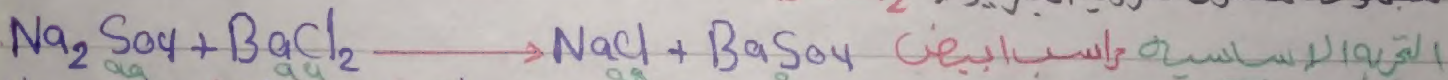


التجربه الاساسيه

التجربه التأكيديه (١)

التجربه التأكيديه (٢)

مجموعه محلول كلوريد الباريوم: $BaCl_2$



راسب ابيض لا يذوب في HCl

المجموعه القليله الاولى (الشقوق القاعديه)



راسب ابيض

التجربه الاساسيه



راسب اصفر

التجربه التأكيديه (١)

التجربه التأكيديه (٢)



راسب ابيض